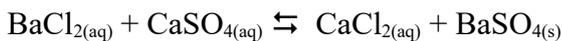


Problema689: Se mezclan 20 mL de una disolución acuosa de BaCl_2 0,5 M con 80 mL de una disolución acuosa de CaSO_4 0,04 M.

- a) Escriba la reacción química que tiene lugar, nombre y calcule la cantidad en gramos del precipitado obtenido.
 b) Nombre y dibuje el material y describa el procedimiento que emplearía en el laboratorio para separar el precipitado.

a) La reacción que tiene lugar es:



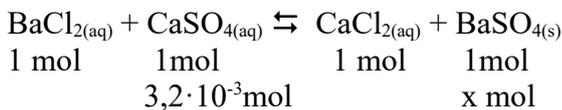
El precipitado es el sulfato de bario

No nos proporcionan el producto de solubilidad del $\text{PbI}_{2(\text{s})}$ suponemos entonces que toda la sal obtenida forma precipitado.

Primero calculamos el reactivo limitante, dividiendo el número de moles de cada sal entre el coeficiente en la ecuación ajustada, el menor cociente corresponde al reactivo limitante.

$$\frac{n(\text{BaCl}_2)}{\text{Coef.}} = \frac{M \cdot V}{1} = \frac{0,5 \text{ M} \cdot 0,020 \text{ L}}{1} = 0,01 \quad \frac{n(\text{CaSO}_4)}{\text{Coef.}} = \frac{M \cdot V}{1} = \frac{0,04 \text{ M} \cdot 0,080 \text{ L}}{1} = 3,2 \cdot 10^{-3}$$

El reactivo limitante es el $\text{CaSO}_{4(\text{aq})}$

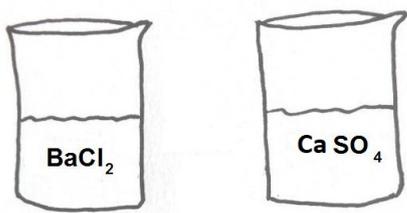
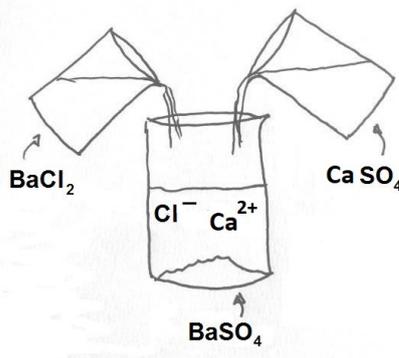
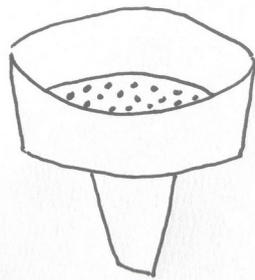


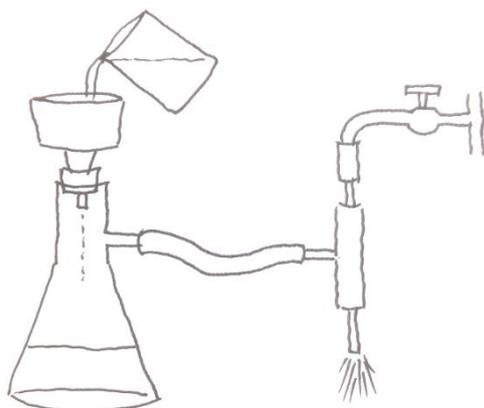
Calculamos la cantidad de precipitado de BaSO_4 mediante una proporción:

$$\frac{x \text{ mol BaSO}_4}{3,2 \cdot 10^{-3} \text{ mol CaSO}_4} = \frac{1 \text{ mol BaSO}_4}{1 \text{ mol CaSO}_4}$$

$$x = 3,2 \cdot 10^{-3} \text{ mol BaSO}_4 \cdot \frac{233 \text{ g BaSO}_4}{1 \text{ mol BaSO}_4} = 0,75 \text{ g BaSO}_4$$

b) Procedimiento en el laboratorio

	<p>Preparamos las disoluciones de BaCl_2 y de CaSO_4, si no las tenemos ya preparadas. Medimos con una probeta los volúmenes de las mismas y los introducimos en sendos vasos de precipitados.</p>
	<p>Mezclamos ambas disoluciones en otro vaso de precipitados. Observándose que se forma un precipitado de BaSO_4, sulfato de bario, que poco a poco se va decantando y depositando en el fondo del vaso.</p> <p>Para separar el precipitado de la disolución realizaremos una filtración a vacío, debido a que las partículas de precipitado son muy finas y al tupidar el papel de filtro harían muy lenta la filtración por gravedad.</p>
	<p>Para la filtración a vacío necesitamos un embudo Büchner. Es un embudo de porcelana dentro del cual deberemos colocar un papel de filtro de grano fino. Importante recortar bien el papel de filtro.</p>
	<p>También necesitamos un matraz kitasato. Es parecido a un matraz Erlenmeyer pero con una embocadura lateral para colocar un tubo de goma, que irá unido a la trompa de vacío.</p>



El montaje de filtración a vacío consiste en un embudo Büchner colocado sobre un matraz kitasato mediante unos aros de goma, el matraz kitasato se une a través de su embocadura lateral mediante un tubo de goma a una trompa de vacío. Al abrir el grifo, al que está unida la trompa de vacío, se crea una succión que favorece la filtración.

Es muy importante recortar bien el papel de filtro del embudo Büchner para que no queden pliegues por los que se escape el precipitado.

Con un frasco lavador recogemos todo el precipitado que pueda quedar en el vaso.

Por último el papel de filtro se extrae del embudo, se coloca sobre un vidrio de reloj y se seca para pesar posteriormente el precipitado obtenido.